* Il est évident que le choix arbitraire pour la représentation de la pile ne modifie ni la polarité des bornes, ni la nature de la réaction qui s'y produit.

*** Pour aller plus loin:**

Pile de type Daniell

- $\mathbf{M_2 \mid M_2^{n+}(C_1) \,||\, M_1^{n+}(C_2) \mid M_1}$.
- **L'équation chimique associée est**

$$\mathbf{M_{2(sd)} + M_1^{n+} \rightleftharpoons M_2^{n+} + M_{1(sd)}}$$

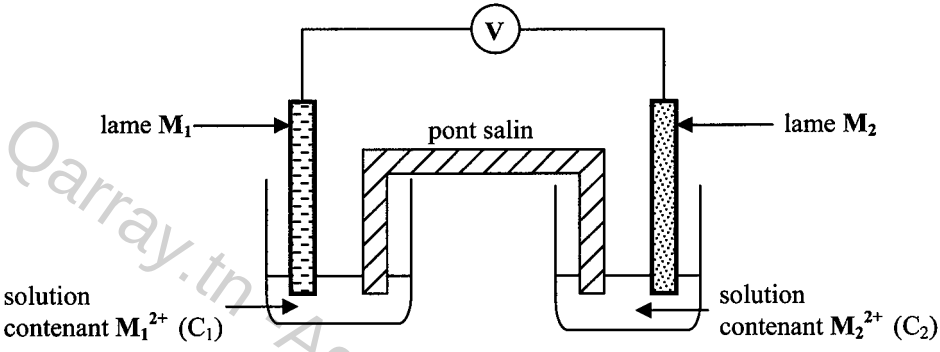
$$\mathbf{Red_2 \quad Ox_1 \qquad\qquad Ox_2 \quad Red_1}$$

➢ La force électromotrice de la pile $\mathbf{E = E_{bM1} - E_{bM2}}$

❖ Schéma de la pile

M_1 et M_2 sont deux métaux

M_1^{2+} et M_2^{2+} sont les ions métalliques correspondants.



➢ Le symbole de cette pile est : $\mathbf{M_1 \mid M_1^{2+}(C_1) \,||\, M_2^{2+}(C_2) \mid M_2}$.

➢ L'équation chimique associée s'écrit : $\mathbf{M_1 + M_2^{2+} \rightleftharpoons M_1^{2+} + M_2}$

➢ La f.e.m. E est définie comme étant la d.d .p. entre la borne de droite et la borne de gauche :

$\mathbf{E = V_{borne\ droite} - V_{borne\ gauche}}$ (en circuit ouvert)

*** Si la borne de droite est le pôle (+) : E > 0 .**

*** Si la borne de droite est le pôle (-) : E < 0 .**

Qarray.tn Agra Blech Qarray.tn